

NAZWA TESTU	SPRAWDZIAN NR 1
GRUPY	A
LICZBA ZADAŃ	30
CZAS NA ROZWIĄZANIE	64 MIN
POZIOM TRUDNOŚCI	MIESZANY
CAŁKOWITA LICZBA PUNKTÓW	49
SEGMENT	GIMNAZJUM

GRUPA A

Numer zadania	Poprawna odpowiedź	Zasady przyznawania punktów	Typ	Czas na rozwiązanie	Liczba punktów
1	A - Prawda B - Fałsz	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	2 min	0–2
2	B-1	Poprawna odpowiedź – 1 p.	SU	2 min	0–1
3	C	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	2 min	0–1
4	Energia kinetyczna zamienia się w energię wewnętrzną.	Poprawna odpowiedź – 1 p.	KO	1 min	0–1
5	A - Fałsz B - Prawda	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	2 min	0–2
6	C	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	1 min	0–1
7	A - Fałsz B - Prawda	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	1 min	0–2
8	A - Prawda B - Fałsz	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	1 min	0–2
9	skraplanie	Poprawna odpowiedź – 1 p.	KO	1 min	0–1
10	B	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	2 min	0–1
11	$T_x=47,5^\circ\text{C}$	Określenie ciepła pobranego przez wodę $Q_k = m_k \cdot c_w \cdot (T_x - T_k) - 1 \text{ p.}$ Określenie ciepła oddanego przez wodę $Q_{cz} = m_{cz} \cdot c_w \cdot (T_{cz} - T_x) - 1 \text{ p.}$ Określenie temperatury końcowej $T_x = \frac{m_{cz} \cdot T_{cz} + m_k \cdot T_k}{m_k + m_{cz}} = 47,5^\circ\text{C} - 1 \text{ p.}$	RO	5 min	0–3
12	B, F	Wszystkie odpowiedzi poprawne – 2 p. Zaznaczenie (oprócz poprawnych) jednej błędnej odpowiedzi albo brak zaznaczenia jednej z poprawnych odpowiedzi – 1 p.	WW(n)	2 min	0–2

13	A - Prawda B - Prawda	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	1 min	0–2
14	A - Prawda B - Fałsz	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	3 min	0–2
15	C	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	1 min	0–1
16	A - Prawda B - Fałsz	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	4 min	0–2
17	A-1	Poprawna odpowiedź – 1 p.	SU	2 min	0–1
18	A, D	Wszystkie odpowiedzi poprawne – 2 p. Zaznaczenie (oprócz poprawnych) jednej błędnej odpowiedzi albo brak zaznaczenia jednej z poprawnych odpowiedzi – 1 p.	WW(n)	2 min	0–2
19	B, C	Wszystkie odpowiedzi poprawne – 2 p. Zaznaczenie (oprócz poprawnych) jednej błędnej odpowiedzi albo brak zaznaczenia jednej z poprawnych odpowiedzi – 1 p.	WW(n)	3 min	0–2
20	A - Fałsz B - Fałsz	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	2 min	0–2
21	C	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	1 min	0–1
22	Woda zostanie ogrzana do wyższej temperatury przez bryłkę stalową, ponieważ stal ma większe ciepło właściwe.	Poprawna odpowiedź – 1 p. Poprawne uzasadnienie – 1 p.	KO	2 min	0–2
23	A - Fałsz B - Prawda	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	2 min	0–2
24	B	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	2 min	0–1
25	A - Fałsz B - Prawda	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	3 min	0–2
26	A - Fałsz B - Fałsz	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	2 min	0–2
27	A - Prawda B - Prawda	Za każde poprawnie ocenione zdanie – 1 p.	P/F	2 min	0–2
28	a) Obie grupy uzyskały kryształy soli. b) 1. Rozpuszczenie soli w wodzie. 2. Umieszczenie w roztworze soli sznurka zawieszono na uchwycie. 3. Oczekiwanie na powstanie kryształów.	Za każdą poprawną odpowiedź – 1 p.	KO	4 min	0–2
29	A	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	3 min	0–1
30	C	Poprawna odpowiedź – 1 p.	WW	3 min	0–1

TYPY ZADAŃ:

P/F – zadanie typu prawda/fałsz

SU - stwierdzenie - uzasadnienie

WW – zadanie wielokrotnego wyboru – wybór jednej odpowiedzi

KO – zadanie krótkiej odpowiedzi

RO – zadanie rozszerzonej odpowiedzi

WW(n) – zadanie wielokrotnego wyboru – wybór wielu odpowiedzi

WYKORZYSTANE WYMAGANIA SZCZEGÓŁOWE:

Energia

Uczeń

- 2.10 posługuje się pojęciem ciepła właściwego, ciepła topnienia i ciepła parowania
- 2.11 opisuje ruch cieczy i gazów w zjawisku konwekcji
- 2.6 analizuje jakościowo zmiany energii wewnętrznej spowodowane wykonaniem pracy i przepływem ciepła
- 2.7 wyjaśnia związek między energią kinetyczną cząsteczek i temperaturą
- 2.8 wyjaśnia przepływ ciepła w zjawisku przewodnictwa cieplnego oraz rolę izolacji cieplnej
- 2.9 opisuje zjawiska topnienia, krzepnięcia, parowania, skraplania, sublimacji i resublimacji

Właściwości materii

Uczeń

- 3.1 analizuje różnice w budowie mikroskopowej ciał stałych, cieczy i gazów
- 3.2 omawia budowę kryształów na przykładzie soli kamiennej
- 3.3 posługuje się pojęciem gęstości
- 3.8 analizuje i porównuje wartości sił wyporu dla ciał zanurzonych w cieczy lub gazie
- 3.9 wyjaśnia pływanie ciał na podstawie prawa Archimedesesa